| Grandeurs physiques | Symbole | Unité dans le système international | Multiples et sous multiples |
|---|---|---|---|
| Fréquence | N | Hertz (Hz) | 1 killoHertz= 1KHz= $10^3$ Hz.<br>1 MégaHertz= 1MHz= $10^6$ Hz.<br>1 GigaHertz= 1GHz= $10^9$ Hz. |
| Pulsation | $\omega$ | rad.$s^{-1}$ | $2\pi$ rad.$s^{-1}$= 1 tour.$s^{-1}$. |
| Puissance | P | Watt (w) | 1 kiloWatt= 1kW=$10^3$W.<br>1 milliWatt = 1mW= $10^{-3}$W. |
| Période | T | seconde (s) | 1 Heure=1h=3600s.<br>1Minute = 1min = 60s. |
| Phase initial | $\varphi$ | rad | |
| Volume | V | $m^3$ | 1mL= 1$cm^3$ = $10^{-3}$L=$10^{-6}$ $m^3$.<br>1L = $10^{-3}$ $m^3$. |
| Concentration molaire | C | mol.$m^{-3}$ | Unité la plus utilisée: mol.$L^{-1}$. |
| Masse molaire | M | kg.$mol^{-1}$ | Unité la plus utilisée:g.$moL^{-1}$. |
| Volume molaire | $V_m$ | $m^3$.$mol^{-1}$ | Unité la plus utilisée: L.$mol^{-1}$. |
| Quantité de matière | n | mol | 1millimol= 1mmol= $10^{-3}$ mol |
| Vitesse d'une réaction | V | mol.$s^{-1}$ | 1mol.$mn^{-1}$= 1/60 mol.$s^{-1}$<br>1mol.$h^{-1}$ = 1/3600 mol.$s^{-1}$ |
| Vitesse volumique d'une réaction | $V_V$ | mol.$L^{-1}$.$s^{-1}$ | 1mol.$L^{-1}$.$mn^{-1}$= 1/60 mol.$L^{-1}$.$s^{-1}$<br>1mol.$L.^{-1}$ $h^{-1}$ = 1/3600 mol.$L^{-1}$.$s^{-1}$ |